(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-85375 (P2001-85375A)

(43)公開日 平成13年3月30日(2001.3.30)

(51) Int.CL'		識別記号		FI				テ	-73-ド(多考)
H01L	21/304	622		H0	1 L	21/304		622D	
B 2 4 B	37/00			B 2	4 B	37/00		H	
C09K	3/14	5 5 0		C 0	9 K	3/14		550D	
					•			5 5 0 Z	
	13/00					13/00			
			審査請求	有	前对	で項の数14	OL	(全 8 頁)	最終質に続く
(21)出願番	———— 身	特顧2000-208683(P2000-2	08683)	(71)	出願	人 5 9 8170	187		
						エター	ナル・	ケミカル シー	ーオー. , エル
(22)出顧日		平成12年7月10日(2000.7.1	0)			ティー	ディー	•	
						ETE	RNA	L CHEM	ICAL C
(31)優先権主	它强番号	88111611				Ο.,	LTD.	•	
(32)優先日		平成11年7月8日(1999.7.8)			台灣,	カオシ	ュン, サン	ミン ディスト
(33)優先権目	E張国	台灣 (TW)				リクト	,チェ	ン クン ロー	ード,エヌオ
						∽. 578	8		
				(72)	発明	者 ツンー	ホリ	-	
						台湾,	ピン	トン シェン,	リ カン, タ
		•				ーピン	n -	ド,エヌオー.	12
		•		(74)	代理	人 100068	700		
						弁理士	有賀	三幸(外	
									最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 化学機械的研磨組成物

(57)【要約】

(修正有)

【課題】水性媒体、研磨剤及び研磨促進剤を含有し、半 導体加工にて使用する化学機械的研磨組成物を提供す る。

【解決手段】研磨促進剤は、主に被除去物質の除去速度 を高めるために機能し、次式の化合物

$$R_1$$
 Y R_2

(式中、X及びYは独立して孤立電子対含有原子又は原子グループを示し、R1及びR2は独立してH、アルキル、アミノ、アミノアルキル又はアルコキシである)、その酸付加塩、又は二以上の前記化合物及び塩からなる混合物から選択される。化学機械的研磨組成物は、任意に酸性成分及び/又はその塩を含有してもよく、それによって更に除去速度を高めることができる。更に、半導体ウェハの表面を研磨するために上記化学機械的研磨組成物を用いる方法を提供する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 水性媒体、研磨剤及び研磨促進剤を含有 し、前記研磨促進剤が次式の化合物

1

【化1】

(式中、X及びYは独立して孤立電子対含有原子又は原 子グループを示し、R1及びR2は独立して水素原子、ア ルキル基、アミノ基、アミノアルキル基又はアルコキシ 10 基を示す)、その酸付加塩、並びに二以上の前記化合物 及び塩からなる混合物から選択される化学機械的研磨組

【請求項2】 X及びYが独立してO、S及びNHから 選択される、請求項1記載の組成物。

【請求項3】 前記研磨剤がSiO2、Al2O3、Zr O2, CeO2, SiC, Fe2O3, TiO2, Si3N4 及びこれらの混合物から選択される、請求項1記載の組 成物。

【請求項4】 前記研磨剤を0.1~30重量%含有す 20 る、請求項1に記載の組成物。

【請求項5】 前記研磨剤を3~25重量%含有する、 請求項4記載の組成物。

【請求項6】 前記研磨促進剤を0.01~5重量%含 有する、請求項1記載の組成物。

【請求項7】 前記研磨促進剤を0.03~2重量%含 有する、請求項6記載の組成物。

【請求項8】 前記研磨促進剤がメチルグリシネート、 グリシンアミド、アミノグアニジン、セミカルバジド、 グアニジン、尿素、ホルムアミジン、アセトアミジン、 ホルムアミド、アセトアミド、ホルミルヒドラジド、ア セトヒドラジド、エチルグリシネート、メチルカルバゼ ート、エチルカルバゼート、メチルカルバメート、エチ ルカルバメート、これらの酸付加塩、これらと同様の構 造を有する誘導体、及び二以上の前記化合物からなる混 合物から選択される、請求項1記載の組成物。

【請求項9】 前記研磨促進剤がメチルグリシネート塩 酸塩、グリシンアミド塩酸塩、アミノグアニジン炭酸 塩、セミカルバジド塩酸塩、グアニジン炭酸塩及びこれ らの混合物からなる群から選択される、請求項8記載の 40 組成物。

【請求項10】 更に酸性成分及び/又はその塩を含有 する、請求項1記載の組成物。

【請求項11】 前記酸性成分が硝酸、塩化水素、炭 酸、硫酸、亜硫酸、リン酸、亜リン酸、塩素酸、臭素 酸、ヨウ素酸、過塩素酸、過臭素酸、過ヨウ素酸、ギ 酸、酢酸、プロピオン酸、酪酸、吉草酸、ヘキサン酸、 マロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、グリコ ール酸、乳酸、クエン酸、リンゴ酸、酒石酸、シュウ

ン及びこれらの混合物からなる群から選択される、請求 項10に記載の組成物。

【請求項12】 前記塩が炭酸アンモニウムである、請 求項10記載の組成物。

【請求項13】 更に酸化剤を含有する、請求項1記載 の組成物。

【請求項14】 請求項1~13のいずれかに記載の化 学機械的研磨組成物を半導体ウェハ表面に適用すること を含む、半導体ウェハ表面の研磨方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、化学機械的研磨組 成物及び研磨方法に関する。本発明化学機械的研磨組成 物は、半導体ウェハ表面の研磨に有用である。

[0002]

【従来の技術】化学機械的研磨 (CMP) は平坦化技術 の一種であり、これは、集積回路製造用フォトリソグラ フィプロセスにおいて、蒸着フィルムの厚さの違いに起 因するフォーカシングの困難さに伴う問題を処理するた めに開発された。当初、化学機械的研磨技術は、0.5 ミクロンオーダーサイズの素子の製造に利用された。素 子のサイズの減少に伴い、化学機械的研磨技術は多数の 層に利用されるようになった。0.25ミクロンオーダ 一の素子が開発されるようになった時、化学機械的研磨 は重要かつ必須の平坦化技術となった。一般に、ワイヤ 回路製造における研磨方法は、研磨ヘッドを備えた回転 盤に半導体ウェハを載せる工程と、研磨性能を高めるた め、このウェハ表面に研磨粒子及び化学添加剤からなる 研磨スラリーを塗布する工程とを含む。実際、CMP技 30 術においては、まず研磨する表面の化学的性質を変化さ せることによってその表面を形状を変化させ、次いでそ の変化した表面を機械的研磨手法によって除去する。

【0003】研磨を行う際には、多様な I Cパターンの ための様々なデザイン及び製造プロセスに応じて、異な る化学機械的研磨スラリーを用いる必要がある。誘電層 の研磨に際し、一般に知られており市販されている研磨 スラリーは通常、塩基性pH領域(すなわち、pH=1 0~11.5) に調整し、誘電層の除去速度を高める。 また、CeO2又はSi3N4粒子を用いて研磨速度を高 めることは、既に教示されている。例えば、欧州特許出 願公開第0786504 (A2) 号は、 窒化珪素と比較 して二酸化珪素の研磨に対し高い選択性を有する研磨組 成物を開示しており、前記組成物は窒化珪素粒子、水及 び酸を含有する。米国特許第5,759,917号は、 半導体及び集積回路の製造における二酸化珪素及び窒化 珪素研磨用化学機械的研磨組成物及びその研磨方法を開 示している。米国特許第5,759,917号に記載の 組成物は、窒化珪素と比較して二酸化珪素の研磨に対し 高い選択性を有し、塩、溶解性セリウム及びカルボン酸 酸、グリシン、クレアチン、ジメチルグリシン、アラニ 50 を含有し、且つそのpH領域は3~11である。米国特 計第5,861,054号は、窒化珪素と比較して二酸 化珪素の研磨に対し高い選択性を有する、二酸化珪素及 び窒化珪素の研磨に用いる研磨用組成物を開示してお り、この組成物は、酸性溶媒及び一次粒子径が0.01 ~1000 n mの範囲である窒化珪素を含有する。米国 特許第5,891,205号は、半導体デバイスの研磨 用化学機械的研磨組成物を開示しており、この組成物 は、酸化セリウム及び二酸化珪素の混合粒子を含むアル カリ性水性分散体を含有する。更に、より硬いA 12O3 研磨粒子を用いて研磨速度を高めることも既に教示され 10 ている。例えば、米国特許第5.084.071号は、 化学機械的研磨スラリーを用いた電子コンポーネント基 板の研磨方法を開示しており、この研磨スラリーは、1 重量%以下のアルミナ、研磨粒子(例、SiO2、Ce O2、SiC、Si3N4又はFe2O3粒子)、研磨促進 剤としての遷移金属キレート塩 (例、アンモニウムイオ ンEDTA) 及び前記塩用の溶媒を含有する。米国特許 第5, 336, 542号は、アルミナ研磨粒子と、ポリ アミノカルボン酸(例、EDTA)、そのナトリウム塩 及びそのカリウム塩からなる群より選ばれるキレート剤 20 とを含有する組成物を開示している。米国特許第5、3 36,542号に記載の組成物は、更にベーマイト又は アルミニウム塩を含んでもよい。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、酸性 又は塩基性媒体中で誘電層の除去速度を効果的に高める ことができる化学機械的研磨組成物を提供することであ る。誘電体として用いることができる材料として、二酸 化珪素、窒化珪素、硼リン珪酸ガラス(BPSG)、低 誘電率(低k)の物質及びその複合物が挙げられる。ま 30 た、本発明の化学機械的研磨組成物は、ポリシリコンの 研磨に対しても効果的であることが見出された。

【0005】半導体デバイスの研磨方法においては、図 1に示すように、化学機械的研磨スラリーは、二酸化珪 素層を平坦化し窒化珪素層で停止するように用いる必要 がある。二酸化珪素の除去速度は、窒化珪素の除去速度 に対して少なくとも3倍以上でなければならない。従っ て、本発明の他の目的は、窒化珪素除去速度に対する二 酸化珪素除去速度の比が3以上になることを可能にす る、半導体デバイス研磨用化学機械的研磨組成物を提供 40 することである。

【0006】金属の研磨、例えば、半導体製造のための 銅プロセスにおいては、研磨方法には幾つかのステップ が含まれる。 第一ステップでは、 図2 (a) に示すよう に研磨スラリーを用いて半導体の銅フィルムを研磨し、 **窒化タンタル (TaN) 層で研磨を停止させるが、ここ** で窒化タンタル層除去速度に対する銅フィルム除去速度 の比は少なくとも3を超えていなければならない。第二 ステップでは、図2(b)に示すように別の研磨スラリ ーを用いて半導体の窒化タンタル層及び銅フィルムを研 50

磨し、誘電層で研磨を停止させるが、ここで銅フィルム 除去速度に対する窒化タンタル層除去速度の比は少なく とも1を超えていなければならない。第一及び第二ステ ップにおいて、銅フィルムはくぼみ現象をおこす可能性 があるので、図2(c)に示すように第三ステップとし て過研磨を行う必要が生じる場合がある。第三ステップ に用いる第三の研磨スラリーによって、誘電層の除去速 度を銅フィルム及び窒化タンタル層の除去速度と同等か あるいはそれ以上にする必要がある。金属の研磨技術 は、先行特許に開示されている。例えば、米国特許第 5.114,437号は、アルミニウム基板用研磨組成 物を開示しており、前記組成物は、平均粒子径が0.2 ~5µmのアルミナ研磨剤と、硝酸クロム(III)、 硝酸ランタン、硝酸アンモニウムセリウム(III)及 び硝酸ネオジムからなる群から選ばれる研磨促進剤とを 含有する。米国特許第5,209,816号は、A1又 はTi含有金属層を化学機械的研磨スラリーを用いて研 磨する方法を開示している。この研磨スラリーは、固体 研磨材料の他に、約0.1~20容量%のH3PO4及び 約1~30容量%のH2O2を含有する。米国特許第5. 225,034号は、化学機械的研磨スラリーを開示し ており、このスラリーは、AgNO3、固体研磨粒子及 びH2O2、HOC1、KOC1、KMgO4又はCH3C OOHから選ばれる酸化剤を含有する。このスラリー は、半導体ウェハ上の銅層を研磨し、ウェハ上に銅ワイ ヤを形成するために用いる。米国特許第5,340,3 70号は、タングステンフィルム又は窒化タングステン フィルム用化学機械的研磨スラリーを開示しており、こ のスラリーは、フェリシアン化カリウム等の酸化剤、研 磨剤及び水を含有し、pHが2~4である。米国特許第 5,516,346号は、チタンフィルム用化学機械的 研磨スラリーを開示しており、前記スラリーは、前記チ タンフィルムと錯体 (complex) を形成するのに十分な 濃度のフッ化カリウム及びシリカ等の研磨剤を含有し、

【0007】更に本発明の別の目的は、金属の除去速度 を効果的に高めることができる化学機械的研磨組成物を 提供することである。各種ICパターンデザイン及び半 導体プロセスに応じて、本発明の化学機械的研磨組成物 は、集積回路内の複数の金属ワイヤ及び誘電層に対し、 同一の又は異なる研磨選択性を提供することができる。 [0008]

【課題を解決するための手段】本発明は、水性媒体、研 磨剤及び研磨促進剤を含有し、半導体加工に用いる化学 機械的研磨組成物を提供する。研磨促進剤は、主に被除 去物の除去速度を高めるために機能し、次式の化合物 [0009]

【化2】

pHが8未満である。

【0010】(式中、X及びYは独立して孤立電子対含 有原子又は原子グループを示し、R1及びR2は独立して 水素原子、アルキル基、アミノ基、アミノアルキル基又 はアルコキシ基を示す)、その酸付加塩、並びに二以上 の前記化合物及び塩からなる混合物から選択される。本 発明の化学機械的研磨組成物は、任意に酸性成分及び/ 又はその塩を含有してもよく、それによって更に除去速 10 度を高めることができる。本発明は更に、上記化学機械 的研磨組成物を用いることを特徴とする半導体ウェハ表 面の研磨方法を提供する。

[0011]

【発明の実施の形態】本発明は、半導体ウェハの表面を 効果的に研磨するための化学機械的研磨組成物に関し、 前記組成物は、水性媒体、研磨剤及び研磨促進剤を含有 する。本発明の研磨組成物は、研磨剤を0.1~30重 量%、特に3~25重量%含有するのが好ましい。ま た、研磨促進剤を0.01~5重量%、特に0.03~ 20 2重量%含有するのが好ましい。

【0012】 I C加工において、ウェハ表面全体の平坦 化は化学機械的研磨によって達成される。化学機械的研 磨時に、ウェハ表面から除去された物質はウェハ表面に 再結合し、その表面に蒸着する可能性がある。これは研 磨速度及び平坦化の度合いを減少させるだけでなく、ウ* *ェハ表面に欠陥を形成する原因にもなる。従って、ウェ ハ表面から除去すべき物質の除去を容易にし、それによ ってこの物質のウェハ表面への再結合を避けるためのキ レート化能力を有する化合物が必要である。本発明は、 より優れたキレート化特性を有する研磨促進剤を提供す る。

【0013】本発明の研磨促進剤は、次式の化合物 [0014] 【化3】

【0015】(式中、X及びYは独立して酸素原子 (O)、硫黄原子(S)又はNH等の孤立電子対含有原 子又は原子グループを示し、R1及びR2は独立して水素 原子、C1~C6アルキル基、アミノ基、アミノC1~C6 アルキル基又はC1~C6アルコキシ基を示す)、その酸 付加塩、並びに二以上の前記化合物及び塩からなる混合

【0016】本発明の研磨促進剤化合物によって物質の、 原子又は原子グループをキレート化し、それによって前 記物質を除去するメカニズムは、次のようなものである と考えられる。

物から選択されるのが好ましい。

[0017] 【化4】

$$R_1$$
 R_2
 R_2
 R_1
 R_2
 R_2
 R_2
 R_2
 R_2

【0018】(式中、Mは被除去物質の原子又は原子グ ループであり、nはMの価数である)。

【0019】驚くべきことに、本発明の研磨組成物は、 酸性、中性又は塩基性のいずれの条件下での研磨に用い ても除去速度を高めることが見出された。

【0020】本発明の研磨組成物に用いる研磨剤は、S iO₂, Al₂O₃, ZrO₂, CeO₂, SiC, Fe₂O 3、TiO₂、Si₃N₄又はその混合物等の市販のもので 40 よい。これら研磨剤は通常、純度が高い、表面積が大き い、粒度分布が狭い等の利点を有しており、従って研磨 粒子として研磨組成物に好適に用いられる。

【0021】別のプロセスに用いる場合、本発明の化学 機械的研磨組成物は、研磨促進剤の種類及び濃度、ある いは研磨粒子の量を変更することにより所望の構成を有 するように調製することができる。本発明に用いる好適 な研磨促進剤の例として、メチルグリシネート、グリシ ンアミド、アミノグアニジン、セミカルバジド、グアニ ※アミド、アセトアミド、ホルミルヒドラジド、アセトヒ ドラジド、エチルグリシネート、メチルカルバゼート、 エチルカルバゼート、メチルカルバメート、エチルカル バメート、これらの酸付加塩 (例、塩酸塩、硝酸塩、炭 酸塩又は硫酸塩)、これらと同様の構造を有する誘導 体、及び二以上の前記化合物の混合物が挙げられる。好 ましくは、研磨促進剤は、メチルグリシネート塩酸塩、 グリシンアミド塩酸塩、アミノグアニジン炭酸塩、セミ

カルバジド塩酸塩、グアニジン炭酸塩及びこれらの混合 物からなる群から選ばれる。

【0022】更に研磨速度を高めるために、本発明の化 学機械的研磨組成物は、任意に0.001~2重量%の 酸成分及び/又はその塩を含有してもよい。本発明に用 いることのできる酸成分は市販の酸でよく、例えば、硝 酸、塩化水素、炭酸、硫酸、亜硫酸、リン酸、亜リン 酸、塩素酸、臭素酸、ヨウ素酸、過塩素酸、過臭素酸、 過ヨウ素酸、ギ酸、酢酸、プロピオン酸、酪酸、吉草 ジン、尿素、ホルムアミジン、アセトアミジン、ホルム※50 酸、ヘキサン酸、マロン酸、コハク酸、グルタル酸、ア

7

ジピン酸、グリコール酸、乳酸、クエン酸、リンゴ酸、 酒石酸、シュウ酸、グリシン、クレアチン、ジメチルグ リシン、アラニン、及びこれらの混合物が挙げられる。 例えば、更に研磨速度を高めるために、本発明の組成物 は炭酸アンモニウムを含有してもよい。

【0023】本発明の化学機械的研磨組成物では、媒体として水を用いることができる。本研磨組成物の調製において、水、好ましくは従来の脱イオン水を用いて本研磨組成物をスラリーの形状にすることができる。

【0024】本発明の化学機械的研磨組成物に悪影響を 10 及ぼさない限り、本研磨組成物は、従来の化学機械的研 磨組成物に用いられる他の成分を更に含有してもよい。 従って、本発明の化学機械的研磨組成物は、当技術分野 で従来用いられている酸化剤、例えばH2O2、Fe(N*

*O₃)₃、KIO₃、CH₃COOOH又はKMnO₄を任意に含有してもよく、その量は、0.1~10重量%、好ましくは0.1~5重量%、より好ましくは1~3重量%である。

【0025】本発明を以下の実施例によって更に説明するが、本発明はこれら実施例に限定されない。当業者によって容易に達成しうる本発明のいかなる改良又は変更も、本発明に包含されるものである。

[0026]

10 【実施例】研磨試験

A. 研磨試験に用いるウェハの種類:

[0027]

【表1】

フィルムの種類	フィルムの形成方法	蒸着厚 (人)	
TEOS	化学気相義着	8000	
SiO	熱酸化	8000	
Si ₂ N ₄	化学気相業潜	3000	
w	化学気相薫着	8000	
TaN	化學気相義着	5000	
Cu	化学気相業着	8000	
TIN	化学気相義着	5000	

[0028]

B. 研磨盤: IPEC/Westech 472

C. 温度: 25℃

D. パッドタイプ: IC 1400 (Rodel Company製)

E. スラリー流速:150m1/分

【0029】研磨試験方法

誘電層の厚さは光学的方法により直接測定することができる。本発明では、Model SM 300 (KLA-Tencor Company製)を用いて誘電層の厚さを測定した。金属層の厚さはModel RS 75 (KLA-Tencor Company製)を用いて測定した。フィルムの厚さは、フィルム厚測定手段を用いて研磨試験前後に測定することとする。金属フィルムのシート抵抗率を4点プローブにより測定する。フィルムの厚さは次式により求める。

【0030】T×R=(抵抗率係数)

(式中、Tはフィルムの厚さ(Λ)を表わし、Rはシート抵抗率(Ω /c m^2)を表わす)。各種金属フィルムにおいて、抵抗率係数は一定である。

【0031】研磨速度は以下のように測定する。まず金※

※属フィルムの厚さ(T1)を、上記の装置(Model

RS75)を用いて測定した後、このフィルムを以下の実施例に示すスラリーを用いて1分間研磨する。次いで、研磨したウェハをEvergreen Model 10X(Solid State Equipmen 30 t Corporationより入手可能)により洗浄する。ウェハを噴霧乾燥した後、金属フィルムの厚さ(T2)を装置(Model RS75)を用いて測定する。金属フィルムの研磨速度はT1-T2で表わされる。

【0032】実施例1

メチルグリシネート塩酸塩、グリシンアミド塩酸塩又は アミノグアニジン炭酸塩を含有する化学機械的研磨スラ リーをそれぞれ調製した。このスラリーを用い、以下の 条件下でTEOSフィルムを研磨した。

40 圧力:5psi

スピンドル回転数:60rpm

盤回転数:50rpm

上記スラリーによる研磨試験結果を表2に示す。

[0033]

【表2】

1 0

9

9					10
試験 番号	研磨剤	因那分含有率 (選量%)	研磨促造剂/ 含有量(应量%)	рH	TBOS除去 速度 (A/min)
1	シリカゲル	18	メチルグリシネート 塩酸塩/0.2	2. 5	2838
2	シリカゲル	18	メチルグリシネート 塩酸塩/0.2	7	2462
3	シリカゲル	18	グリシンアミド 塩酸塩/0.2	4. 5	2641
4	シリカゲル	2 8	アミノグアニジン 炭酸塩/0.2	10.8	3537
5	シリカゲル	2 0	アミノグアニジン 炭酸塩/0.2	10.5	2908
6	シリカゲル	15	アミノグアニジン 炭酸塩/0.2	10.4	2078

【0034】上記結果から判るように、pH値が酸性~ 塩基性を示す条件下において、本発明の化学機械的組成 物を用いることにより、研磨速度を向上させることがで きる。

【0035】実施例2

セミカルバジド塩酸塩、アミノグアニジン炭酸塩又はグ アニジン炭酸塩を含有する化学機械的研磨スラリーをそ れぞれ調製した。このスラリーを用い、以下の条件下で* *SiOzフィルムを研磨した。

圧力: 5psi

スピンドル回転数:70rpm

盤回転数:50rpm

上記スラリーによる研磨試験結果を表3に示す。

【0036】 【表3】

試験 番号	好磨別	國形分含有率 (重量%)	研磨促遊剤/ 含有量(直量%)	рH	SiO.聯去 速度 (A/min)
1	ヒューム シリカ	10	セミカルパジド 塩酸塩/0.2	10	1858
2	ヒューム シリカ	10	アミノグアニジン 炭酸塩/0.2	10	1523
3	ヒュームシリカ	10	グアニジン炭酸塩/0.2	10	1405

【0037】実施例3

アミノグアニジン炭酸塩、セミカルバジド塩酸塩又はグ アニジン炭酸塩を含有する化学機械的研磨スラリーをそ れぞれ調製した。このスラリーを用い、以下の条件下で TEOSフィルム及び窒化珪素フィルムを研磨した。 ※スピンドル回転数:70rpm

盤回転数:50rpm

上記スラリーによる研磨試験結果を表4に示す。

[0038]

30 【表4】

圧力:5psi

×

試験 番号	研磨剤	因形分 含有率 (重量%)	研磨配造剤/ 含有量(重量%)	рΗ	TEOS 除去速度 (A/min)	SiaN4 除去速度 (A/min)	TEOS除去 速度/ Si ₂ N ₄ 除去 速度
1	ヒュームシリカ	15	アミノグアニジン炭酸塩/0.2	10	2548	785	3. 2
2	ヒュームシリカ	10	アミノグアニジン炭酸塩/0.5 炭酸アンモニウム*/0.25	10	1811	513	3. 5
3	ヒュームシリカ	15	セミカルパジド 塩酸塩/0.2	1 0	2801	7 3 2	3. 8
4	ヒュームシリカ	10	セミカルバジド 塩酸塩/0.2	1 0	1858	5 5 7	3. 3
5	ヒュームシリカ	10	セミカルパジド 塩酸塩/0.5 炭酸アンモニウム/0.25	1 0	2220	518	4. 3
6	ヒュームシリカ	15	グアニジン炭酸塩/0.2	10	1405	4 3 2	3. 3
7	ヒュームシリカ	10	グアニジン炭酸塩/0.2	10	2542	774	3. 3

*炭酸アンモニウムは、除去速度をより高める目的で添加した。

【0039】上記結果は、本発明の研磨組成物を用いることによって、窒化珪素の除去速度に対するTEOSの

★て、本発明の研磨組成物を用いることにより、所望の研磨選択性が得られる。

除去速度に関し、所望の値が得られることを示す。従っ★50 【0040】実施例4

11 セミカルバジド塩酸塩、アミノグアニジン炭酸塩又はグ

アニジン炭酸塩を含有し、pH値が3.8~4.5の範

囲にある化学機械的研磨スラリーをそれぞれ調製した。

このスラリーを用い、以下の条件下で銅フィルム、窒化

タンタルフィルム及びTEOSフィルムを研磨した。

*背圧: 0.5psi

スピンドル回転数:55rpm

盤回転数:50rpm

上記スラリーによる研磨試験結果を表5に示す。

12

[0041] 【表5】

压力: 4 p s i

以教 各号	原搬和	固形分 含有率 (重量%)	研磨促造剂/ 含有量(建量%)	酸化剤/含有量 (重量%)	Cu 除去速度 (A/min)	TaN 除去速度 (A/min)	TEOS 除去速度 (A/min)
1	シリカゲル	15	セミカルパジド塩酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /3	3729	802	1698
2	シリカゲル	10	セミカルパジド塩酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /3	4097	469	1278
3	シリカゲル	15	アミノグアニジン炭酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /3	416	1505	1495
4	シリカゲル	10	アミノグアニジン炭酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /3	289	807	1039
5	シリカゲル	15	グアニジン炭酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /3	266	1631	1597
6	シリカゲル	10	グアニジン炭酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /3	377	1413	1164

【0042】実施例4に示す研磨組成物を半導体研磨に 用いて図2に示すパターンを形成することができる。例 えば、試験番号1と試験番号2の研磨組成物は第一ステ 20 磨した。 ップに用いることができる。試験番号3の研磨組成物は 第二ステップに用いることができる。試験番号4~6の 研磨組成物は第三ステップに用いることができる。

【0043】実施例5

セミカルバジド塩酸塩、アミノグアニジン炭酸塩又はグ アニジン炭酸塩を含有し、pH値が3.3~4.6の範 囲にある化学機械的研磨スラリーをそれぞれ調製した。※ ※このスラリーを用い、以下の条件下でタングステンフィ ルム、窒化チタンフィルム及び二酸化珪素フィルムを研

圧力:5psi

スピンドル回転数:70rpm

盤回転数:50rpm

上記スラリーによる研磨試験結果を表6に示す。

[0044]

【表6】

战略	研磨 粒子	因形分 含有率 (重量%)	研密促進剤/ 含有量(遺盤%)	酸化剂/含有量 (理量%)	W 教 友 連度 (A/min)	TiN 除去速度 (A/min)	SIO ₂ 除去速度 (A/min)
1	シリカゲル	10	アミノグアニジン炭酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /3	2585	4402	1059
2	シリカゲル	10	グアニジン 炭酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /3	1238	3913	1156
3	シリカゲル	10	グアニジン 炭酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /1. 5	542	5298	960
4	シリカゲル	1 5	グアニジン 炭酸塩/0.2	H ₂ O ₃ /0.5	472	3914	1861
5	シリカゲル	10	グアニジン 炭酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /0.5	3 3 1	3956	1342
6	シリカゲル	10	セミカルバジド塩酸塩/0.2	H ₂ O ₂ /1. 5	457	5309	1042

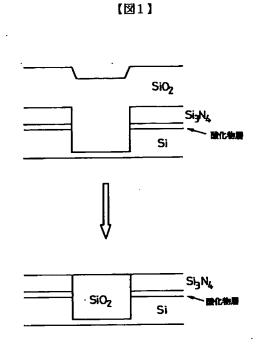
[0045]

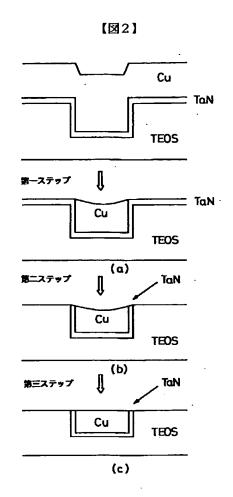
【発明の効果】本発明によれば、酸性又は塩基性媒体中 で誘電層の除去速度を効果的に高めることができる化学 機械的研磨組成物が提供される。

【図面の簡単な説明】

40★【図1】半導体プロセスにおけるSiO2の平坦化につ いて機略的に示したものである。

【図2】半導体製造用銅プロセスに用いる研磨工程を概 略的に示したものである。





フロントページの続き

(51) Int. Cl.⁷

識別記号

HO1L 21/3205

FI HO1L 21/88 テーマコード(参考)

(72)発明者 カン-フア リー

台湾, カオシュン, カン サン タウン, タ ペン6ス ヴィレッジ, エヌオー.

148

(72)発明者 ツイーピン ヤー

台湾, カオシュン, クサン ディストリク ト, ネイウェイ ロード, レーン459, エ

ヌオー. 11

PAT-NO:

JP02001085375A

DOCUMENT-IDENTIFIER:

JP 2001085375 A

TITLE:

CHEMICAL AND MECHANICAL ABRASIVE COMPOSITION

PUBN-DATE:

March 30, 2001

INVENTOR-INFORMATION:

NAME COUNTRY TSUN-HO, LEE N/A

KAN-FA, RII N/A TSUI-PIN, YAA N/A

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME COUNTRY

ETERNAL CHEMICAL CO LTD N/A

APPL-NO: JP2000208683

APPL-DATE: July 10, 2000

PRIORITY-DATA: 9988111611 (July 8, 1999)

INT-CL (IPC): H01L021/304, B24B037/00 , C09K003/14 , C09K013/00 ,

H01L021/3205

ABSTRACT:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a chemical and mechanical abrasive composition used for processing a semiconductor by incorporating an aqueous

medium, an abrasive and an abrasive accelerator.

SOLUTION: An abrasive accelerator functions mainly to enhance the removing

speed of substance to be removed and is selected from a compound represented by

formula (where X and Y are each independently a lone pair- containing atom or

atom group, R and R are each independently H, an alkyl, an amino, an aminoalkyl

or an alkoxy group), its acid addition salt or a mixture of two or more

compound and salt. The chemical and mechanical abrasive compound may arbitrarily contain an acid composition and/or its salt, thereby further enhancing the removal rate. Furthermore, for polishing a surface of a semiconductor wafer, a method for using a chemical and mechanical abrasive composition is provided.

COPYRIGHT: (C) 2001, JPO